



Llinatges:

Nom:

Document d'identificació:

Qualificació	
--------------	--

<b>PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR</b>
---

<b>Convocatoria septiembre de 2009</b>
--

<b>Parte específica: Química</b>
----------------------------------

- 1) a) Fórmula: óxido de berilio, hidróxido de cadmio, peróxido de sodio, ácido sulfuroso y periodato de rubidio.  
b) Nombrar: NiO, KOH, CsH, HF, CaCO<sub>3</sub>.
- 2) Enuncia, explica o define:  
a) Número atómico, ley de conservación de la masa (de Lavoissier), reducción, base (o hidróxido), volumen molar de los gases.  
b) Enlace covalente. Principales propiedades de las sustancias con enlace covalente. Escribe tres ejemplos.
- 3) a) El cobre reacciona con el ácido nítrico y forma nitrato de cobre (II), óxido de nitrógeno (IV) y agua. Escribe e iguala la reacción redox antes enunciada.  
b) Calcula el tanto por ciento en masa (peso) de níquel en los dos compuestos siguientes: cloruro de níquel (II) y cloruro de níquel (III).
- 4) a) ¿Qué volumen tendrán 5'8 gr de nitrógeno gas, medidos a 27°C y a 2 atm de presión?  
b) Calcula el ph de una disolución de sulfuro de hidrógeno (ácido clorhídrico) 0'01 Molar.
- 5) a) ¿Qué concentración molar tiene una disolución realizada con 2 gr de sosa cáustica (hidróxido de sodio) y agua hasta completar 250 ml. de disolución.  
b) Formular: propano, etanol, butanona, dimetileter y ácido pentanoico.

Masas atómicas: Cl=35'5 Ni=58'7 N=14 Na=23 O=16 H=1.